

ਰਸਾਇਣਕ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਲੈਕਚਰ ਨੰਬਰ 12 ਹੈ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਗਿਆਰਾਂ ਲੈਕਚਰਾਂ ਤੋਂ ਇਸ 'ਤੇ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਹ ਜਲਦੀ ਹੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਦਿਵਾਉਣ ਲਈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਵੰਡ ਦਾ ਅਧਿਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਲੇ ਭਾਂਡੇ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਅੰਸ਼ ਹਨ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ x ਧੁਰੇ 'ਤੇ ਪਲਾਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਵੰਡ ਲਈ ਮੁੱਖ ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੇ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੋਣਗੇ। ਉਸੇ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਦੀ ਇੱਕ ਵੰਡ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਫਿਰ ਹਰ ਇੱਕ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਮੁੱਲ 'ਤੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੁੱਲ ਇਹ ਮੁੱਲ ਇਸ ਆਰ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਇਸ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਸੰਭਾਵੀ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ah ਕਿਵੇਂ ਲਿਆਵਾਂਗੇ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਊਰਜਾ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਾਪਮਾਨਾਂ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਕੋਲਵਿਨ ਅਤੇ ਨੌਂ ਆਇਰਨ ਕੋਲਵਿਨ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗੁੱਸਾ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਐਚਰ ਨੌਂ ਅਤੇ ਕੋਲਵਿਨ ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਾਲਾ ਕਰਵ ਦੇਖੇ ਇਹ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹੈ, ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਚੌੜਾ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉੱਚ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਵਾਲੇ ਹੋਰ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਸੰਭਾਵਿਤ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਦਾ ਮੁੱਲ ਵੀ ਵੱਧ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੁੱਲ 300 ਕੋਲਵਿਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਵਧ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਇਹ ea ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਊਰਜਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਰੁਕਾਵਟ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਣ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਾੜੀ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਜਾਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਰੁਕਾਵਟ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਰੁਕਾਵਟ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ea ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ea ਨਿਰੰਤਰ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਲੰਬਕਾਰੀ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਰੇਖਾ y ਧੁਰੀ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਹੇਠਲੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ 300 ਕੋਲਵਿਨ ਹੈ ਇਹ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਖੇਤਰ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ea ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਰਜਾ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਅੰਸ਼ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅੰਸ਼ ਅਣੂ ਹਨ ਉਰਜਾ ਅਤੇ ea ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੋਣ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਇਹ ਫ੍ਰੈਕਸ਼ਨਲ ਅਣੂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਜੋ e ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ ਹੁਣ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤਸਵੀਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਅੰਕੜੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਚਿੱਤਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਦੇਖੋ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ 900 ਕੋਲਵਿਨ ਤੱਕ ਵਧਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਲੇ ਕਰਵ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਾਲਾ ਕਰਵ ਹੁਣ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉੱਪਰ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹੇਠਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਖੇਤਰ ਹੈ। ea ਦੇ ਉੱਪਰ ਕਾਲਾ ਕਰਵ,

ਇਸ ਲਈ ਖੇਤਰ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਖੇਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਾਲੇ ਵਕਰ ਲਈ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਅੰਸ਼ ਜੋ ਕਿ 900 ਕੋਲਵਿਨ 'ਤੇ ਵਕਰ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਸਮਝੋਗੇ ਕਿ ਇੱਥੇ ਹੋਰ ਅਣੂ ਹਨ, ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਅਣੂ ਹਨ। ਜੇ ਕਿ 300 ਕੋਲਵਿਨ 'ਤੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵਧੇਰੇ ਅਣੂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਕੋਲ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਦੀ ਉਰਜਾ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਉਰਜਾ ਹੈ, ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਦੀ ਉਰਜਾ ਜਿੰਨੀ ਜਾਂ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਦੀ ਰੇਂਜ ਤੋਂ ਵੱਧ, ਇਸ ਲਈ 900 ਕੋਲਵਿਨ ਵੀ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਉਰਜਾ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਅੰਸ਼ਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਦੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੋਲਵਿਨ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਛਾਂ ਵਾਲੇ ਖੇਤਰਾਂ ਤੋਂ ਉਪਲਬਧ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਨੌਂ ਸੌ ਕੋਲਵਿਨ ਲਈ ਛਾਂ ਵਾਲਾ ਖੇਤਰ ਹਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਨਾਲ ਹੀ ਅਜ਼ਮਾਇਸ਼ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਨੀਲਾ ਅਤੇ ਕੋਲਵਿਨ ਦੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਛਾਂ ਵਾਲਾ ਖੇਤਰ ਸਿਰਫ ਨੀਲਾ ਇੱਕ ਸੱਜੇ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿੱਧਾ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਵਾਪਸ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਛਾਂ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਦਾ ਖੇਤਰ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਣ ਦੇ ਨਾਲ ਹੀ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵਧਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੰਗਤ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਦਾ ਖੇਤਰਫਲ ਵਧਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਸੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਵੰਡ ਵਿਆਪਕ ਹੋ ਗਈ ਅਤੇ ਵੰਡ ਦਾ ਸਿਖਰ ਗਤੀ ਊਰਜਾ ਦੇ ਉੱਚ ਮੁੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਗਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਉਹ ਸੀ ਕਿ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਅੰਸ਼ ਜਿਸਦਾ ਉਰਜਾ ਵਾਧੂ ਵਾਧੂ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ea ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਉੱਪਰ s ਨੂੰ e ਦੁਆਰਾ ਘਟਾਓ ea ਓਵਰ rt ਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰਾਂ ਦੀ ਤਾਪਮਾਨ ਨਿਰਭਰਤਾ ਲਈ ਅਰੇਨੀਅਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ k rt ਦੁਆਰਾ ਘਟਾਓ ea ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕਾਰਕ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਘਾਤਕ ਕਾਰਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਕਿਹੜੇ ਅੰਸ਼ ਵਿੱਚ ea ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਰਜਾ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਨੂੰ ਲੰਘ ਸਕਣ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ, ਕਰਵ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਇੱਕ ਛਾਂ ਵਾਲਾ ਹਿੱਸਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਰਜਾ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ea ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ, ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਣ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵੱਧ ਹੈ, ਭਾਵ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਚਰਚਾ ਪਿੱਛੇ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਸੀ। ਉਰਜਾ ਦੀ ਵੰਡ ਉਰਜਾ ਦੀ ਇਹ ਵੰਡ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਇੱਕ ਫੰਕਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਵੰਡ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਬਦਲਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਆਪਣਾ ਤਾਪਮਾਨ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਹੇਠਲੇ ਤਾਪਮਾਨ ਤੋਂ ਉੱਚੇ ਤੱਕ ਜਾਣਾ er ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਕੀ ਇਹ ਸਹੀ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਆਹ ਕਾਇਨੇਟਿਕ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ rna ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਥੋੜਾ ਹੋਰ ਨੇੜਿਓਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਕਾ ਮਾਇਨਸ ea ਓਵਰ ਆਰਟੀ ਸੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਡੀ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਸੀ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਖਿਆਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਸੀ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਹੁਣੇ ਜਾ ਕੇ ਜਾਂਚ ਕਰੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵੇਰਵਿਆਂ ਨੂੰ ਵੇਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਸਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਖੂਹ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰੋਗੇ ਪਰ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਫਾਰਮ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਘਾਤਕ ਵਿੱਚ ਕਾਰਕ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਦਾ ਹੈ। ਘਾਤਕ ਵਿੱਚ ਫੈਕਟਰ ਨੂੰ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਸੱਜੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ e a $over$ rt ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਸੱਜੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੋਈ ਅਯਾਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਗੱਲ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰੀਏ ਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ea ਨੂੰ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ i ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿਲੋ ਮਿਲ ਹਜ਼ਾਰ ਜਾਂ 10 ਨੂੰ ਪਾਵਰ 3 ਜੁਲ ਮੋਲ ਉਲਟਾ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਮੈਂ ਉਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਆਹ ਦੇ ਭਾਅ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਵੇਖੀਏ rr ਤੁਹਾਡੀ ਯੂਨੀਵਰਸਲ ਗੈਸ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਇਹ 8.314 ਜੁਲ ਕੋਲਵਿਨ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਕਾਈਆਂ ਸਹੀ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ k ਦੀ ਇਕਾਈ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕੋਲਵਿਨ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜੋ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਕਸਪੋਨੈਂਟ ea ਦੇ ਭਾਅ ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਊਰਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕ੍ਰਮਵਾਰ r ਅਤੇ t ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਜਲਦੀ ea ਕਰੀਏ। ਯੂਨਿਟਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ rt ਦੁਆਰਾ ਤਾਂ ਫਿਰ ਯੂਨਿਟਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ rt ਦੁਆਰਾ ea ਸਾਨੂੰ ਯੂਨਿਟਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ rt ਤੋਂ ਵੱਧ EA ਦੇਵੇਗਾ, ਸਾਨੂੰ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਸੱਜੇ ਮੈਂ ਹਜ਼ਾਰ ਨੂੰ ਪਾਸੇ ਰੱਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਹਜ਼ਾਰ ਸਿਰਫ ਦਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਦੀ ਪਾਵਰ ਵਿੱਚ ਹੈ $kilo$ ਜੁਲਸ

ਇਸ ਲਈ ਆਹ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਊਰਜਾ ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰਨ ਦੇ ਇਸ ਆਮ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ r ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕੋਲਵਿਨ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀ ਕੋਲਵਿਨ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ ਜਾਂ ਫਿਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ k ਦਾ ਅਧਿਕਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਪਲ ਮੈਂ ਇਹ ਕਰਾਂਗਾ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਗਏ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਕੀ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੋਲਵਿਨ

ਇਸ ਲਈ ਕੋਲਵਿਨ ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਰਹਿ ਗਿਆ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਕਾਈਆਂ ਵੀ ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਹਾਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨਾਲ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਟੀ ਘਾਤਕ ਦੀ ਸ਼ਕਤੀ ਇਸ ਨੂੰ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਸਾਬਤ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਹੱਤਵ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਸੀ ਅਤੇ ਹੁਣੇ ਚਲੇ ਗਏ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਲੈਕਚਰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਜਾਣ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਪਰ ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਨੂੰ ਯਾਦ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਨਾ ਕਰੋ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਪਏਗਾ ਕਿ ਸਮੀਕਰਨ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਮੀਕਰਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਜਾਣੋ ਇਹ ea

ਦੁਆਰਾ rt ਦੁਆਰਾ ਘਾਤਕ ਦੀ ਸ਼ਕਤੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਹੁਣ ਕਿਸੇ ਕਾਰਨ ਕਰਕੇ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਜਲਦੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹੋ ਸਮੀਕਰਨ ਕਿਤੇ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ k ਬਰਾਬਰ ae ਤੋਂ ਘਟਾਓ a ਵੱਧ r ਸੱਜੇ ਜਾਂ e ਉੱਤੇ t ਅਤੇ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਭੁੱਲ ਗਏ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਹੋਰਨਾਂ ਹੋ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਸਹੀ ਹੈ ਜਾਂ ਗਲਤ ਤੁਰੰਤ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾ ਕੇ ਜਾਂਚ ਕਰੋ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਜੇ ਵੀ ਹੈ ਲਿਖਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੇਕਰ i ਜੇਕਰ ਇਹ ea ਦੁਆਰਾ r ਹੈ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ t ਦੁਆਰਾ ea ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਨਹੀਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ rt ਉੱਤੇ ea ਹੈ ਜਿੱਥੇ rt ਨਵੇਂ ਭਾਅ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ea ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਪਰੰਪਰਾਗਤ ਇਕਾਈਆਂ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਏ ਗਏ ਅੰਕਾਂ ਵਿੱਚ ਸਹੀ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਇਹ ਦੇਖਣ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਜਾਂਚ ਬਿੰਦੂ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਭੁੱਲ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਭੁੱਲ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਯਾਦ ਰੱਖੋਗੇ ਕਿ i ਇੱਕ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਸ਼ਕਤੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਘਾਤਕ i ਕੋਲ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਇੱਕ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਇਕਾਈ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਹੁਣ rt ਉੱਤੇ ea ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਸੈੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਆਉਂਦੇ ਹੋ ਇਸਦਾ k ae ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। $\ln a$ over rt ਤਾਂ ਇਹ a ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ e ਤੋਂ $\ln a$ by rt ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਹੈ a ਨੂੰ k ਦੀ ਇਕਾਈ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਹੁਣ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ a ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਬਰਾਬਰ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ k ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਤੱਕ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜੇਕਰ a ਲਈ ਪਹਿਲੀ ਆਰਡਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੀ ਆਰਡਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਪਹਿਲੀ ਆਰਡਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ k ਕੀ ਸੀ
ਇਸ ਲਈ k ਸਮਾਂ ਉਲਟ ਸੱਜੇ ਸੀ ਅਤੇ ਇਹ ਪਹਿਲੀ ਆਰਡਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਅਧਿਕਾਰ ਦੀ ਇਕਾਈ ਵੀ ਹੋਵੇਗੀ ਫਿਰ ਯਾਦ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਦੂਜੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਦੂਜੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ k ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ k ਦੀ ਇਕਾਈ ਲਿਟਰ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਉਲਟ ਸਮਾਂ ਉਲਟਾ ਕਹਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ k ਦੀ ਇਕਾਈ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਸਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਘਾਤ ਅੰਕੀ ਰੂਪ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਘਾਤ ਅੰਕੀ ਰੂਪ ਕੁਝ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਫਿਰ a ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ k ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਪਹਿਲੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਤਾਂ a ਸਮੇਂ ਦਾ ਉਲਟ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੂਜੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਲਿਟਰ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਪ੍ਰਤੀ ਹੈ ਸਮਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਸੀ ਜਾਂ ਇਕਾਈਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਲਈ ਸੀ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ ਨਿਰਭਰਤਾ ਦੇ ਅਧੀਨ ਅਗਲੇ ਹਿੱਸੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਜੋ ਐਰੇਨੀਅਸ ਪੈਰਾਮੀਟਰਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰੀਏ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਮਾਪਦੰਡਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਟੀ. he will be i here ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਐਰੇਨੀਅਸ ਲਾਲ ਸਮੀਕਰਨ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਕਿ k ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ea ਓਵਰ rt ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੋਵਾਂ ਪਾਸਿਆਂ 'ਤੇ ਕੁਦਰਤੀ ਲਘੂਗਣਕ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਦਰਤੀ k ਦਾ \log is equal to a minus natural $\log e$ to the minus ea over rt ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਹੈ ਹੁਣ ਦੇਖੋ ਕਿ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਇਹ ah ਦੀ ਨਿਰੰਤਰਤਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨਿਰਭਰਤਾ ਬਾਰੇ ਅੱਜ ਮੈਂ ਸਮੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਦੇ ਨਵੇਂ ਸੈੱਟ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ $\ln k$ $\ln a$ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲੌਗ ਬੇਸ c ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ

ਇਸ ਲਈ ਮਾਫ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। ਪਲੱਸ ਇਹ ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ea ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ rt ਠੀਕ ਹੈ ਜਾਂ ਅਗਲੇ ਪੰਨੇ 'ਤੇ ਜਾਓ k ਦਾ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ea ਓਵਰ rt ਦੇ ਕੁਦਰਤੀ ਲਾਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਹੋਣ ਦਿਓ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਲੌਗ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਬੇਸ ਦਸ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਲੌਗ ਬੇਸ ਦਸ k ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਜ਼ੀਰੋ thr ਹੋਵੇਗਾ ee ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ of a minus ea over rt ਵੇਖੋ ਇਹ $\log a$ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਇਹ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਲੌਗ ਦਸ k ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਲੌਗ ਦਸ a ਘਟਾਓ ea ਓਵਰ rt ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੀ ਹੈ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕੀ ਮੈਂ ਲੌਗ k ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਲੌਗ ਬੇਸ ਹੈ $10 k$ ਬਰਾਬਰ ਲੌਗ ਏ ਜੋ ਕਿ ਲੌਗ ਬੇਸ $10 a$ ਘਟਾਓ ea ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ rt ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕੀ ਕੀਤਾ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸ $\ln k$ ਨੂੰ ਲੌਗ ਬੇਸ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ 10 . ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਫੈਕਟਰ ਹੈ ਫਿਰ ਮੈਂ ਲਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ 2.303 ਨਾਲ ਵੰਡ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਤਾਂ $2.302.303$ ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ 2.303 ਦਾ ਇੱਕ ਫੈਕਟਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲੌਗ ਬੇਸ 10 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੇਰੀ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਲੌਗ ਕਰੋ 10 ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਮੀਕਰਨ 3 ਨੂੰ ਦੇਖੋਗੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਥੋੜਾ ਵੱਖਰਾ ਰੂਪ ਲਿਖਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ /ਸਕਦੀ ਹਾਂ ਕਿ k ਦਾ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਮਾਇਨਸ ea ਓਵਰ ਆਰਟੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਚਾਰ ਹੋਣ ਦਿਓ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਬਦਲਿਆ ਹੈ। ਸ਼ਰਤਾਂ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਸਮਝ ਜਾਓਗੇ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਰੇਖਾ ਦਾ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਰੇਖਾ ਦਾ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕੀ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਰੇਖਾ ਮਿਲਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਨੂੰ ਇੱਕ t ਦੁਆਰਾ ਪਲਾਟ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪਲਾਟ ਦੀ ਕਿਸਮ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਪਲਾਟ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਪਲਾਟ ਦੀ ਕਿਸਮ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਪਲਾਟ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਵੇਖੀਏ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਪਲਾਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲਾਟ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ, ਮੇਰੇ ਕੋਲ k ਦਾ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਾਇ ਟੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਤਾਪਮਾਨ ਠੀਕ ਦਾ ਉਲਟ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਪਲ ਮੈਂ ਇਹ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨਾਂ 'ਤੇ ਮੇਰੇ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਬਿੰਦੂ ਹਨ ਅਤੇ ਮੈਂ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਬਿੰਦੂਆਂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਰੇਖਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਕਿਹੜੀ ਸਮੀਕਰਨ ਸਹੀ ਸੀ ਸਮੀਕਰਨ ਮੈਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖਣ ਦਿਓ, ਸਮੀਕਰਨ k ਦਾ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਸੀ। ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ea ਓਵਰ rt ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ $\ln k$ ਬਰਾਬਰ ਹੈ $\ln a$ ਓਵਰ rt ਪਲੱਸ $\ln k$ ਸੱਜੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ $\ln k$ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਰਕੇ t ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਸਾਜ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇੰਟਰਸੈਪਟ ਕੀ ਹੈ ਇੰਟਰਸੈਪਟ ਕੁਦਰਤੀ ਹੈ \log of a ਅਤੇ ਜੋ ਵੀ ਢਲਾਨ ਹੈ ਹੁਣ ਢਲਾਨ mi ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ $\ln a$ over r ਸੱਜੇ ਇਹ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਕਿ ਅੱਖੀ ਸਮੀਕਰਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ r ਨਾਲ ਪੈਰਾਮੀਟਰਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਕੀ ਹਨ ਇੱਕ ਘਾਤ ਅੰਕੀ ਦਰ ਸਥਿਰ ਸੱਜੇ ah ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਪੂਰਵ ਘਾਤ ਅੰਕੀ ਕਾਰਕ ਹੈ ਉੱਥੇ ਅੱਖੀ ਕਾਰਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ea ਕਿਹੜੀ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਊਰਜਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਬਿੰਦੂ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਤਾਪਮਾਨਾਂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਟੀ ਮੁੱਲਾਂ ਦੁਆਰਾ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਟੀ ਮੁੱਲਾਂ ਦੁਆਰਾ ਵੱਖਰੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜੋ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਲਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਹੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ ਪਰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇਖੋ ਸਾਨੂੰ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਲੈਣ ਦਿਓ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਆਹ ਇੱਕ ਮੋਲ ਪ੍ਰਤੀ ਲੀਟਰ ਕਹਿਣ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ 300 ਤੋਂ 320 ਕੈਲਵਿਨ ਬੀ ਕਹਿਣ ਤੱਕ ਵਧਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ। ut ਬਾਕੀ ਸਭ ਕੁਝ ਇੱਥੇ ਜਿਹਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦਰਾਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵੀ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਕੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਆਹ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਕੋ ਜਿਹੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਤਾਪਮਾਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਫਿਰ ਵੱਖਰੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਜਾਓ ਕਰੋ 320 ਕੈਲਵਿਨ 340 ਕੈਲਵਿਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ 360 ਕੈਲਵਿਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਹੀ ਹੋਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦੇਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਪੁਆਇੰਟਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਟੀ ਦੁਆਰਾ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ

ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਪਮਾਨਾਂ 'ਤੇ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦਰ ਸਥਿਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਠੀਕ ਹੈ । ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀਆਂ ਦਰਾਂ ਤੋਂ ਦਰ ਸਥਿਰਾਂ ਹਨ, ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦਰ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਟੀ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਅਤੇ rns ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਇਸ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੁਦਰਤੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇੱਕ ਇੰਟਰਸੈਪਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ a ਦਾ ਲੌਗ ਜਿਸ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਂਟੀ ਲੌਗ ਕਰਕੇ a ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਢਲਾਨ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਾਇਨਸ e ਵੱਧ r ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਰੀਏਕ ਦੁਆਰਾ ਐਂਟੀਲੋਗ ਪੈਰਾਮੀਟਰਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ 'ਤੇ ਧਿਆਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਲੈਬ ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਕਮਾਈ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਗਈ ਹੈ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਕਿ ਘਾਤਕ ah minus e over rt ਕਿ e over rt ਫੈਕਟਰ। ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਪ੍ਰਯੋਗ ਨੂੰ ਐਂਟੀਲੋਗ ਪੈਰਾਮੀਟਰਾਂ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਡਿਜ਼ਾਈਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਜੋ ਕਿ ਪੂਰਵ-ਘਾਤਕ ਕਾਰਕ ਜਾਂ ਬਾਰੰਬਰਤਾ ਕਾਰਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ e ਜੋ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਧਾਰਨਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖੋਗੇ ਕਿ ਦੇਖੋ ਮੈਂ ਤਾਪਮਾਨਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਸੀਮਾ ਉੱਤੇ ਇਹ ਸਹੀ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਉਹ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਧਾਰਨਾ ਕੀ ਹੈ ਕਿ a ਜੋ ਕਿ rnas ਫੈਕਟਰ ਹੈ ਅਤੇ ea ਜੋ ਕਿ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਹੈ, ਤਾਪਮਾਨ ਤੋਂ ਸੁਤੰਤਰ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ a ਅਤੇ a ਤੁਹਾਡੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਰੇਂਜ ਉੱਤੇ ਸਥਿਰ ਹਨ। ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਤਾਪਮਾਨ ਰੇਂਜ ah ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਰੋ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਤੋਂ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕਰੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਆਹ ਅੱਸੀ ਕੈਲਵਿਨ ਤੋਂ ਚਾਰ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਾਜ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਧਾਰਨਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ rnas ਫੈਕਟਰ a ਜੋ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ e ਉਹ ਸਥਿਰ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਸਪਸ਼ਟ ਕਰਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦਿਖਾਉਣ ਲਈ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਪਲਾਟ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਦੇ ਇਸ ਮਹੱਤਵ ਵੱਲ ਵਧੀਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ? ਇਸ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਐਨਰਜੀ ਨੂੰ ਜਾਣੋ ਇਸਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ea ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਬਾਰੇ ਹੁਣੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ea ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਆਓ ਕੁਝ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘੀਏ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸਮਝ ਸਕਾਂਗੇ ਕਿ ea ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇਹ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਢਲਾਨ ਸੀ ਇਹ ਢਲਾਨ ਸੀ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ln k ਬਨਾਮ 1 ਦੁਆਰਾ t ਦਾ ਪਲਾਟ ਸੀ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਦਾ ਅੰਦਰੂਨੀ ਸੁਨੇਹਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਢਲਾਨ ਘਟਾਓ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਓਵਰ r r ਇੱਕ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਢਲਾਨ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ea ਉੱਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਢਲਾਨ ਇਸ ea ਉੱਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਹੁਣ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ ਤੇ ea ਉੱਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਢਲਾਨ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ ਤਾਂ ਢਲਾਨ ਵਧੇਗੀ ਜਾਂ ਢਲਾਨ ਘਟੇਗੀ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ea ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਪ੍ਰਤੀ ਕੋਈ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿੰਨੀ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਢਲਾਨ ਜਾਂ e ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਕਿਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਪਰ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇਹ ਕਰਾਂ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਗੱਲ ਲਿਖਣਾ ਭੁੱਲ ਗਿਆ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਪਲਾਟ ਨੂੰ ਆਰਥੋਨੀਅਸ ਪਲਾਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਸੋਚਿਆ ਸੀ ਕਿ ਮੈਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰਾਂਗਾ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ ਮੈਂ ਜੋ ਕਹਿ ਰਿਹਾ ਸੀ ਉਹ ਇਹ ਸੀ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਰਗਰਮੀ ਉਰਜਾ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ea ea ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਕਿਸ ਡਿਗਰੀ ਤੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਨੂੰ ਵਧਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਤਹਿਤ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ ਰੈਚਰ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ va ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਕੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇ ਤਾਂ ea ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਡਿਗਰੀ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰੇਗੀ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕੌਮਾ ਲਗਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਕਿੰਨੀ ਡਿਗਰੀ ਵਧਦੀ ਹੈ ਸਮਾਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਅਧੀਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮਾਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਅਧੀਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਸਭ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਦਰਾਂ ਵੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰੋ ਕਿ ਸਮਾਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਤਹਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਕਿਸ ਡਿਗਰੀ ਤੱਕ ਵਧੀ ਹੈ। ਸਥਿਤੀਆਂ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ea ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੁਨੇਹਾ ਦੇਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਠੀਕ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਕੁਝ ਗਣਿਤਿਕ ਵਿਆਖਿਆ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਆਪਣੇ ਸਮੀਕਰਨ k ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ। rt ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ea ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਸੀ ਇੱਕ ਹੁਣ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ t ਹਨ ਇੱਕ ਅਤੇ ਟੀ ਦੇ ਅਤੇ ਇਹ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋਵੇਂ ਤਾਪਮਾਨ ਕੈਲਵਿਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਦੋਵੇਂ ਟਰਮੀਨਲ ਕੈਲਵਿਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਅਣਜਾਣ ਹਨ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਕੈਲਵਿਨ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਲਓ, ਗਲਤੀ ਨਾਲ ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਵਿੱਚ ਨਾ ਪਾਓ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਨਹੀਂ ਤਾਂ t1 ਅਤੇ t2 ਫਿਰ i ਕਰੋ ਕਿ t ਦੇ t ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ t ਦੇ t ਇੱਕ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਹੈ ਜੋ t ਦੇ ਹੈ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ t ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਚਲਾ ਰਹੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਵਾਪਸ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰਾਂਗਾ ਟੀ ਵਨ ਲਈ ਰੇਟ ਸਥਿਰਾਂਕ ਨੂੰ k ਇੱਕ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਟੀ ਦੇ ਲਈ ਦਰ ਸਥਿਰ ਨੂੰ k ਦੇ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਟੀ ਇੱਕ ਲਈ ਦਰ ਸਥਿਰਤਾ k ਇੱਕ ਹੈ t ਦੇ ਲਈ ਦਰ ਸਥਿਰਤਾ k ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਸਪਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਮੈਂ ਫਿਰ rnses ਸਮੀਕਰਨ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ k ਇੱਕ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ rt ਇੱਕ ਉੱਤੇ ਸੱਜੇ ਘਟਾਓ ea ਇਸ ਨੂੰ ਪੰਜ ਅਗਲੇ ਕੁਦਰਤੀ ਹੋਣ ਦਿਓ। k ਦੇ ਦਾ ਲੌਗ ਜੋ ਕਿ ਰੇਟ ਸਥਿਰ ਤਾਪਮਾਨ t ਦੇ ਇੱਕ ਮੀਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ nus ea over rt two ਇਹ x ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਦੇਖੋ ਕਿ 1 ਅਤੇ a ਅਤੇ ea ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕੋ ਰੱਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਬਦਲਿਆ ਹੈ ਕਿ ਦੋ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਦਲ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਇੱਕ ਦਰ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੂਜੀ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਸਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਧਾਰਨਾਵਾਂ ਉਹੀ ਧਾਰਨਾਵਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖੋ a ਅਤੇ ea ਨਿਰੰਤਰ ਠੀਕ ਹਨ
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਮੈਂ ਸਮੀਕਰਨ ਛੇ ਵਿੱਚੋਂ ਸਮੀਕਰਨ ਪੰਜ ਨੂੰ ਘਟਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਮੈਂ ਛੇ ਘਟਾਓ ਪੰਜ ਸਮੀਕਰਨ ਛੇ ਘਟਾਓ ਸਮੀਕਰਨ ਪੰਜ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਨੂੰ ਕੁਦਰਤੀ ਲਾਗ k ਦੇ ਦੇਵੇਗਾ। ਘਟਾਓ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ k ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ln a ਘਟਾਓ ea ਵੱਧ rt ਦੇ rt ਦੇ ਘਟਾਓ ln a ਘਟਾਓ ea ਵੱਧ rt ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ RT ਇੱਕ ਹਨ ਤਾਂ ln a ਘਟਾਓ e ਜਾਂ rt ਦੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ r ln a ਘਟਾਓ j ਵੱਧ rt ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰ ਸਕੋ ਕਿ ln a ln a ਕਿਉਂਕਿ ਰੱਦ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ a ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਹੈ ਫਿਰ ਵੀ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਹੋਈ ਅਤੇ ਫਿਰ ea ਦੀ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਹ ਤਾਪਮਾਨ ਤੋਂ ਸੁਤੰਤਰ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਧਾਰਨਾ r ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਅਸੀਂ k ਦੇ ਉੱਤੇ ko ਦਾ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ne ਬਰਾਬਰ ਹੈ ea ਓਵਰ r ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ t ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ t ਦੇ ਠੀਕ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਤਾਪਮਾਨ ਕਿਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਧਾਰਨਾ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡਾ ਤਾਪਮਾਨ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਕਮਾਈ ਫੈਕਟਰ a ਅਤੇ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਐਨਰਜੀ ea ਸਥਿਰ ਹਨ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਐਨਰਜੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗੀ ਕਿ k 1 ਅਤੇ k 2 ਕਿਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਣਗੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਕੀ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ t1 ਤੋਂ t2 ਤੱਕ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ k one ਦੀ ਹੱਦ k ਦੇ ਤੱਕ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸਾਡੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਕਥਨ ਉੱਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਿਹਾ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ea ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਡਿਗਰੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਣ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਜਿਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਓ ਕਿ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਠੀਕ ਰੱਖਿਆ ਤਾਂ ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਬਾਰੇ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਅੰਤਮ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰਾਂ ਦੀ ਤਾਪਮਾਨ ਨਿਰਭਰਤਾ 'ਤੇ ਇਸ ਚਰਚਾ ਨੂੰ ਬੰਦ ਕਰਾਂਗਾ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਜਿਸਦਾ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ r ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। k ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਰੇਟ ਲਾਅ a ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਅਲਫ਼ਾ b ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਬੀਟਾ ਤੱਕ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਲਈ ਜੇ ਮੈਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ k , rt ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ea ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ $rnas$ ਸਮੀਕਰਨ ਤੋਂ ਪਰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਇੱਕ ਦਿੱਤੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਸੇਚੇ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਤਾਪਮਾਨ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸ ਦਰ ਨੂੰ ਵੀ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਕਾਨੂੰਨ ਇੱਕ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਜਾਂ ਰੈਨਿਸ ਫੈਕਟਰ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ea ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ 'ਤੇ ਵੀ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਇਸ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਵੀ ਦਰ ਕਾਨੂੰਨ ਇਹ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਸਹੀ ਇਹ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ। ਟੈਂਟ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਨਿਕੰਮੇ ਅਤੇ ਬ ਨਿਕੰਮੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹਨ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ a naught ਅਤੇ b naught ਘਟਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ, ਵੈਸੇ ਵੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦਰ ਹੋਵੇਗੀ। ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਪਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤਾਪਮਾਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਦੇਖੋ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਤਾਪਮਾਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਤਾਪਮਾਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਸਮੀਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੈ। ਸਹੀ ਕਿਉਂਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਬਾਰੰਬਾਰਤਾ ਫੈਕਟਰ ਜਾਂ ਐਰੇਨੀਅਸ ਫੈਕਟਰ ਜਾਂ ਪ੍ਰੀ ਐਕਸਪੋਨੈਂਸ਼ੀਅਲ ਫੈਕਟਰ ਹੈ, ਫਿਰ ea ਜੋ ਕਿ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਜਾਂ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 'ਤੇ ਵੀ। a ਅਤੇ b ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਹੈ, ਕੀ ਇਹ ਤਰਕਪੂਰਨ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨਿਰਭਰ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ 'ਤੇ ਫਿਰ ਕਿਹੜਾ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਤੁਸੀਂ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜੇ ਸਵਾਲ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਸਵਾਲ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪੁੱਛਦੇ ਹੋ ਉਹ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਕਾਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਕਿਹੜਾ ਸਭ ਤੋਂ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ, ਆਓ ਇਸਦਾ ਜਵਾਬ ਜਾਣਨ ਲਈ ਇੱਕ ਛੋਟੀ ਜਿਹੀ ਸਾਰਣੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ, ਹੁਣ ਸਾਰਣੀ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਪਾਲਣਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਰਣੀ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਲਈ ਕੁਝ ਸਮਾਂ ਦੇਵਾਂ, ਫਿਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹੀ ਸਮਝਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। ਮੈਂ ਜੋ ਕਰ ਰਿਹਾ/ਰਹੀ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ea ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਐਨਰਜੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਫਿਰ ਜੇ ਮੈਂ ਪਲਾਟ ਹਾਂ ਫਿਰ ਮੈਂ ਕੀ ਹਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਐਕਸਪੋਨੈਂਸ਼ੀਅਲ ਮਾਇਨਸ ea ਓਵਰ rt ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸ ਫੈਕਟਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਫੈਕਟਰ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਫੈਕਟਰ ਉਹ ਫੈਕਟਰ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ e ਤੋਂ ਮਾਇਨਸ ea ਤੱਕ rt ਦੁਆਰਾ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਐਕਸਪੋਨੈਂਸ਼ੀਅਲ ਮਾਇਨਸ e by rt ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਮੈਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇਸਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਲਾਈਨ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਲਾਈਨ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਦੋ ਡੀ ਲਈ ਗਣਨਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਫਫਰੈਂਟ ਤਾਪਮਾਨ ਕੀ ਹਨ ਤਾਪਮਾਨ ਇੱਕ t ਹੈ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ t ਹੈ ਛੇ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੇਰੇ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਾਪਮਾਨ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅੱਗੇ ਵਧੀਏ ਅਤੇ ਸਾਰਣੀ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਮੁੱਲ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਉਰਜਾਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਮੈਂ ਇਸ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਰੱਖਾਂਗਾ ਕਿ ਮੈਂ ਤਿੰਨ ਮੁੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਪਾਵਾਂਗਾ ਇੱਕ ਵਾਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦਿੱਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ 11.5 ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ। ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਐਨਰਜੀ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਸਹੀ ਜਾਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਮਾਇਨਸ ਐਕਸਪੋਨੈਂਸ਼ੀਅਲ ਮਾਇਨਸ e ਓਵਰ ਆਰਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਛੇ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਲੈ ਲਓ। ea ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਐਨਰਜੀ ਜੋ ਕਿ 51.7 ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 9 ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ 3.2 ਗੁਣਾ ਦਸ ਪ੍ਰਤੀ ਘਟਾਓ ਪੰਜ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਹੈ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 18 ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 9 ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਕੀ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਰੇਖਾਵਾਂ ਨੂੰ ਵਿਚਕਾਰ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਥੋੜਾ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਤਾਂ ਮੈਂ ਤਿੰਨ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਉਰਜਾਵਾਂ ਲਈਆਂ ਹਨ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਦੋ ਤਾਪਮਾਨ 300 ਹਨ ਅਤੇ 600 ਕੈਲਵਿਨ ਸੱਜੇ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇੱਕ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਘਾਤਕ ਗੁਣਨਕ ਘਾਤਕ ਮਾਇਨਸ e ਓਵਰ rt ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂ ea ਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇੱਥੋਂ t ਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਗਿਆਰਾਂ ਇੱਕ ਇੱਕ ਪੰਜ ਅਠਾਰਾਂ ਘਟਾਓ ਦੇ ਲਈ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ 51 ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਲਈ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਮਾਇਨਸ ਨੌ 'ਤੇ ਫਿਰ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਲਈ ਤਿੰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਐਨਰਜੀ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਮਾਇਨਸ ਅਠਾਰਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਛੇ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਜਾਓਗੇ ਉਸੇ ਈ ਦੇ ਲਈ ਉਸੇ ਲਈ ਮੁੱਲ ਗਿਆਰਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ, ਇਹ ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ 51 ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਇਹ ਤਿੰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਦੋ ਗੁਣਾ ਘਟਾਓ ਪੰਜ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਤੇ ਇਹ 10 ਨੂੰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਮਾਈਨਸ ਨੌ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਹਮਣੇ ਇਹ ਟੇਬਲ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇਖੋ। s 300 ਕੈਲਵਿਨ ਟੇਬਲ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਓ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਹੈ ਤਾਂ ਵੇਖੋ ਕਿ ਗਿਆਰਾਂ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ 'ਤੇ ਕੀ ਹੋਇਆ ਹੈ ਘਾਤਕ ਗੁਣਕ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਨੂੰ 10 ਗੁਣਾ ਦੇ ਨੇੜੇ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ, ਇਹ 10 ਗੁਣਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। 10 ਗੁਣਾ 115 ਹੋਣਾ ਸੀ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਅੰਕ ਚਾਰ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਘਾਤਕ ਗੁਣਕ ਕਿਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਦੋ ਤੋਂ ਘਟਾਓ ਅਠਾਰਾਂ ਤੱਕ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਦਸ ਵਾਰ ਨਾ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ, ਇਸਦੇ ਨੇੜੇ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ। ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਲਗਭਗ ਪੰਜ ਗੁਣਾ ਹੈ ਜੋ ਗਿਆਰਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਤੋਂ ਪੰਜਾਹ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਸੱਤ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਦਸ ਦੇ ਮੁੱਲ ਤੋਂ ਘਟਾਓ ਦੇ ਤੱਕ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਘਾਤਕ ਕਾਰਕ ਲਈ ਮਾਇਨਸ ਨੌ ਦਾ ਮੁੱਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਦਸ ਗੁਣਾ ਤਬਦੀਲੀ ਲਈ ਸਮਝੋ ਸੌਰੀ ਫੈਕਟਰ ਆਫ ਟੇਨ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਐਨਰਜੀ ਬਦਲਾਅ ਨੂੰ ਤੀਬਰਤਾ ਦੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕ੍ਰਮਾਂ ਨਾਲ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਕਾਗਰਤਾ ਜਾਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਹੋਰ ਕਾਰਕ ਜੋ ਕਿ ਕੋਈ ਨਹੀਂ ਰੱਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਹੇਠਲੀ ਲਾਈਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਆਈ. ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ 300 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਲਿਖੋ ਜੇ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ 300 ਮਾਈਨਸ 273 ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ 300 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਲਗਭਗ 27 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਰਵਾਇਤੀ ਕਮਰੇ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਲਗਭਗ 10 ਲਗਭਗ 10 ਲੀਡਾਂ ਦੇ ਫੈਕਟਰ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਫੈਕਟਰ ਦੁਆਰਾ e ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਬਦੀਲੀ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡੀ ਤਬਦੀਲੀ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਘੱਟੋ ਘੱਟ 16 ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਤੀਬਰਤਾ ਨੂੰ ਵਧ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਘਾਤਕ ਮਿਆਦ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਬਦਲਾਅ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕਾਰਕ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਬਦਲਾਅ ਦਸ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡੀ ਤਬਦੀਲੀ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਗਿਆਤ ਤਬਦੀਲੀ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਮੈਗਨੀਟਿਊਡ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਸੱਠ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਸਾਰਣੀ 'ਤੇ ਮੁੜ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗਿਆਰਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ 'ਤੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹ ਮਾਈਨਸ ਦੋ ਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ। ਇਹ ਦਸ ਦੀ ਤਾਕਤ ਘਟਾਓ ਅਠਾਰਾਂ ਦਸ ਘਟਾਓ ਦੇ ਦਸ ਘਟਾਓ ਸੇਲਾਂ ਦੇ ਘਟਾਓ ਅਠਾਰਾਂ ਗੁਣਕ ਨੂੰ ਵਧਾਓ ਇਹ ਉਹ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਦਸ ਦੇ ਗੁਣਕ ਦੁਆਰਾ ea ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਤਬਦੀਲੀ ਦੁਆਰਾ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅਜਿਹਾ ਹੈ n ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਬਦੀਲੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਸੀਮਾ ਦੇ ਅੰਦਰ ਤਾਪਮਾਨ ਰੇਂਜ ਦੇ ਅੰਦਰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ 300 ਤੋਂ 600 ਕੈਲਵਿਨ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਦਰਾਂ ਦੀਆਂ ਦਰਾਂ ਦੀਆਂ ਦਰਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਸਿਰਫ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਦੇ ਮੁੱਲਾਂ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਕਰਨਾ ਵੈਧ ਹੈ। ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਦੇ ਮੁੱਲਾਂ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਕਾਗਰਤਾ ਵਿਚ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਜਾਂ ਪੂਰਵ ਘਾਤਕ ਕਾਰਕ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਵਿਚ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਸਲ ਵਿਚ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮਾਸਕ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਸਰਗਰਮੀ ਉਰਜਾਵਾਂ ਦਾ ਆਧਾਰ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਘੱਟ ਹਨ ਇਸਲਈ ea ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ a ਜਾਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਾਮੁਮਕਿਨ ਹਨ ਹੁਣ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਨਾਲ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਿਹਤਰ ਅਹਿਸਾਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੱਸ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਉਰਜਾ ਸੰਕਲਪ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਆਵਾਂਗੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਮੁਢਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅਗਲਾ ਵਿਸ਼ਾ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ

ਮੈਂ ਅਗਲੇ ਵਿਸ਼ੇ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰਾਂਗਾ, ਮੈਂ ਕੀ ਕਰਾਂਗਾ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ah ਉਦਾਹਰਨ ਕਰੋ। ਇਸ ah ਨੂੰ ਇਸ ah ਨਾਲ ਰੀਲੇਅ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰਾਂ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ah ਦੀ ਨਿਰਭਰਤਾ ਲਈ ਐਰੇਨੀਅਸ ਸਮੀਕਰਨ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਮ ਸਿੱਟੇ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਤਾਂ ਸਮੱਸਿਆ ਸਾਡੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਗੈਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਸਾਈਕਲੋਬਿਊਟੀਨ ਲੈ ਰਹੇ ਹੋ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਠੀਕ ਹੈ, ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕੋਨੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ, ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਥੇ ਬਾਹਰ ਹੈ, ਫਿਰ ਗੈਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਪੜਾਅ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ butadiene h ਦੇ c ਡਬਲ ਬੱਝ c hch ਡਬਲ ਬੱਝ ch ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਮੱਖਣ ਆਇਰਨ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਾਈਕਲੋ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੋ ਦੱਸਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਊਰਜਾ ea ਇੱਕ ਪੈਂਤੀ ਕਿਲੋ ਜੂਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਪੁੱਛਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ cha nge ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਚਾਰ ਵੀਹ ਕੇਲਵਿਨ ਤੋਂ ਚਾਰ ਤੀਹ ਕੇਲਵਿਨ ਤੱਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦਸ ਕ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ 10 k ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ ਕਿਸ ਕਾਰਕ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਵਧੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਸ ਕਾਰਕ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਵਧੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਸਾਨ ਸਿੱਧਾ ਅੱਗੇ ਸਵਾਲ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਬਦਲਿਆ ਹੈ ਗੈਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਚੱਕਰੀ ਸੁੰਦਰਤਾ ਅਤੇ ਡੈਬਿਊਟਾਡੀਨ ਦੇ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਲਈ ਚਾਰ 20 ਤੋਂ 30 ਕੇਲਵਿਨ ਤੱਕ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਠੀਕ ਹੈ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਐਨਰਜੀ ਇੱਕ ਪੈਂਤੀ ਕਿਲੋਜੂਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਇਸ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰੋ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਮੈਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੱਗੇ ਵਧਾਂਗਾ ਮੁੱਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਵਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਪੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk